



Física y Química 3º E.S.O.

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

Nota: En el examen no se puede usar ni lápiz, ni corrector.

Calificación _____

Bloque I

1. (2 p) Completa el siguiente recuadro.

Especie Química	Número Atómico	Protones	Electrones	Neutrones	Número Másico	Catión o Anión
As ³⁻	33			42		
Co ³⁺			24		59	
Ba		56		81		
²⁰⁹ ₈₄ Po						
I ¹⁻			54		127	
¹⁰⁸ ₄₇ Ag ¹⁺						

2. (1,5 p) Realiza la configuración electrónica de las **especies sombreadas** e indica la **letra** del nivel más externo.
3. (1,5 p) Indica ahora la configuración electrónica **abreviada** de las **especies sombreadas** sin carga.

Bloque II

4. (1,5 p) Completa la siguiente tabla.

Especie Química	Grupo	Periodo	Agrupación	Nombre del Grupo
Ca				
Sb				
Fe				
Br				
Kr				

C
O
I
E
X
I
O
V
I
I
A
D
O
A
R
E
N
T
E
I
R
O

